

### บทที่ 3

#### วิธีการทดลอง



#### 3.1 การเตรียมสารละลาย

##### 3.1.1 อาหารเลี้ยงเชื้อที่ใช้ในการเก็บรักษาเชื้อ

###### Nutrient agar slant

Beef extract	3	กรัม
Peptone	5	กรัม
Bacto agar	15	กรัม
NaCl	5	กรัม

ละลายในน้ำกลั่น 1 ลิตร บรรจุในหลอดทดลองและนำไปนิ่งฆ่าเชื้อที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ภายใต้อากาศดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 15 นาที นำหลอดมาวางเอียงประมาณ 15 องศา ก่อนที่อาหารจะแข็งตัว รอจนอาหารเลี้ยงเชื้อแข็งตัว เก็บรักษาที่อุณหภูมิห้องเมื่อยังมีนมามาใช้

##### 3.1.2 อาหารที่ใช้ในการเลี้ยงเชื้อ

###### อาหารสูตรพื้นฐาน (Basal medium)

###### สูตรที่ 1 (MG Halpern, 1981)

$\text{KH}_2\text{PO}_4$	1	กรัม
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.5	กรัม
$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	0.01	กรัม
น้ำกลั่น	1	ลิตร

สูตรที่ 2 (Sadanobu และคณะ, 1975)

$\text{KH}_2\text{PO}_4$	0.5	กรัม
$\text{K}_2\text{HPO}_4$	0.5	กรัม
$\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.2	กรัม
$\text{CaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	0.01	กรัม
$\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.01	กรัม
$\text{MnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.01	กรัม
$\text{ZnSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	0.01	กรัม
น้ำกลั่น	1	ลิตร

เติมกลูโคส 5 กรัม และสารสกัดจากยีสต์ (yeast extract) 20 กรัม ในอาหารสูตรที่ 1 และ 2 ละลายส่วนประกอบของอาหารให้เข้ากันแล้วนำไปปรับ pH ให้เท่ากับ 7.0 และนำไป autoclave

3.1.3 การเตรียมวัตถุดิบที่ใช้เป็นแหล่งไนโตรเจน

วัตถุดิบที่ใช้ได้แก่ กากถั่วเหลือง, กากเมล็ดทานตะวัน, กากมะพร้าว, วิกกุลเตน และคอร์นกุลเตน โดยเตรียมวัตถุดิบเป็น 2 วิธีดังนี้

วิธีที่ 1 การผ่านความร้อนภายใต้ความดันสูง โดยชั่งวัตถุดิบ 12 กรัม นำไป autoclave ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว 15 นาที กรองเอาเฉพาะส่วนที่เป็นน้ำใส่บาชี

วิธีที่ 2 การย่อยสลายวัตถุดิบด้วยกรด ชั่งวัตถุดิบ 12 กรัมใส่ในภาชนะที่ทนกรด เติมกรดซัลฟูริก 1 นอร์มอล จำนวน 40 มิลลิลิตร นำไป autoclave ที่อุณหภูมิ 121 องศาเซลเซียส ความดัน 15 ปอนด์ต่อตารางนิ้ว เป็นเวลา 40 นาที ทำให้เย็นแล้วเติมน้ำกลั่นลงไปปริมาตร 80 มิลลิลิตรจากนั้นนำไปปรับ pH ให้ได้ประมาณ 7.0 โดยใส่สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ความเข้มข้น 10 นอร์มอล และนำมาเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องเซนตริฟิวจ์ที่ความเร็วรอบ 5,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 20 นาที เก็บส่วนน้ำใสที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส หรือ นำไปแช่แข็งที่อุณหภูมิ -20 องศาเซลเซียส ระหว่างรอการนำมาใช้

3.1.4 สารละลายสำหรับหาปริมาณโปรตีน โดยวิธีของลอรี่ (Lowry และคณะ, 1951)

สารละลายอัลคาไลน์คอปเปอร์ ประกอบด้วยสารละลาย A สารละลาย B และสารละลาย C

สารละลาย A ชั่งโซเดียมคาร์บอเนต 2 กรัม นำไปละลายในสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.1 โมลาร์ 100 มิลลิลิตร

สารละลาย B ชั่งคอปเปอร์(II)ซัลเฟต 1 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร

สารละลาย C ชั่งโพแทสเซียมทาร์เทรต 1 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร

ผสมสารละลาย A 100 มิลลิลิตร สารละลาย B 1 มิลลิลิตรและสารละลาย C 1 มิลลิลิตร ก่อนที่จะนำมาใช้

สารละลายฟีนอลรีเอเจนต์ (Phenol reagent)

ผสมโซเดียมทังสเตท 50 กรัม โซเดียมโพลีเตท 12.5 กรัม น้ำกลั่น 550 มิลลิลิตร กรดพอสฟอริก 85 เปอร์เซ็นต์ 25 มิลลิลิตร และกรดไฮดรอกซิกเข้มข้น 50 มิลลิลิตร กลั่น (reflux) ด้วยความร้อนต่ำ 10 ชั่วโมง และเติมลิเทียมซัลเฟต 75 กรัม น้ำกลั่น 25 มิลลิลิตร และโบรมีน 2-3 หยด ต้มใส่โบรมีนที่มีมากเกินไปเป็นเวลา 15 นาที ทิ้งไว้ให้เย็นและเติมน้ำกลั่นจนมีปริมาตร 500 มิลลิลิตร เก็บในขวดสีชาวน้ำเงิน ก่อนที่จะนำมาใช้ควรเจือจางด้วยน้ำกลั่นในอัตราส่วน 1:1

สารละลายโปรตีนมาตรฐาน (Standard Protein solution)

ละลาย Bovine serum albumine (BSA) เกรด V จำนวน 10 มิลลิกรัม ด้วยน้ำกลั่นให้มีปริมาตร ครบ 10 มิลลิลิตร เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส

3.1.5 สารละลายสำหรับหาโปรตีนเอสแอกตีวตี

สารละลายบัฟเฟอร์ทรีส-ไฮดรอกไซด์ 0.1 โมลาร์ pH 7.6, 8.5 และ 9.0

ละลายทรีส(ไฮดรอกซีเมทิล)-อะมิโนมีเทน (Tris(hydroxy-

methyl)-aminomethane) 12.12 กรัม ในน้ำกลั่น ปรับ pH ให้เป็น 7.6 ,8.5 และ 9.0 ด้วยสารละลายกรดไฮโดรคลอริก 0.1 โมลาร์ เติมน้ำกลั่นให้ครบ 1 ลิตร

สารละลายฟอสเฟตบัฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 7.5 และ 8.0

ชั่งโซเดียมไฮดรอกไซด์เจนฟอสเฟต 53.65 กรัม ละลายด้วยน้ำกลั่น 1 ลิตร และโซเดียมไดไฮดรอกไซด์เจนฟอสเฟต 27.8 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 1 ลิตร เป็นสาร stock solution ผสมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์เจนฟอสเฟตและสารละลายโซเดียมไดไฮดรอกไซด์เจนฟอสเฟตในอัตราส่วนดังต่อไปนี้

pH	NaH <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> (ml)	Na <sub>2</sub> HPO <sub>4</sub> (ml)
7.5	80	420
8.0	26.5	473.5

เติมน้ำกลั่นลงในบัฟเฟอร์จนครบ 1 ลิตร

สารละลายคาร์บอเนต-ไบคาร์บอเนตบัฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 9.5,10.0 และ 10.5

ชั่งโซเดียมคาร์บอเนต 21.2 กรัมละลายในน้ำกลั่น 1 ลิตร และโซเดียมไบคาร์บอเนต 16.8 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 1 ลิตร เก็บเป็น stock solution ผสมสารละลายของโซเดียมคาร์บอเนตและโซเดียมไบคาร์บอเนต อัตราส่วนดังต่อไปนี้

pH	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> (ml)	NaHCO <sub>3</sub> (ml)
9.5	65	185
10.0	137	112.5
10.5	202.5	47.5

เติมน้ำกลั่นลงในบัฟเฟอร์จนครบ 1 ลิตร นำไปวัด pH

สารละลายคาร์บอเนตบัฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 11.0

ชั่งโซเดียมคาร์บอเนต 10.6 กรัม ละลายด้วยน้ำกลั่นและปรับ pH ด้วยโซเดียมไฮดรอกไซด์ 0.1 นอร์มอล เติมน้ำกลั่นจนมีปริมาตรครบ 1 ลิตร

สารละลายอิมิดาซอลบัฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 7.6

ชั่งอิมิดาซอล 6.808 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 1 ลิตรและปรับ pH ให้ได้เท่ากับ 7.6

สารละลายเคซีน 0.5 เปอร์เซ็นต์ pH 10.5

ชั่งเคซีนฮาร์มาสเดน 0.5 กรัม ละลายในสารละลาย คาร์บอเนต-ไบคาร์บอเนตบัฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 10.5 จำนวน 100 มิลลิลิตร คนจนกระทั่งเคซีนละลายหมด เก็บรักษาในตู้เย็น

สารละลายกรดไตรคลอโรอะซิติก 10 เปอร์เซ็นต์

ชั่งกรดไตรคลอโรอะซิติก 10 กรัม ละลายด้วยน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร เก็บรักษาในตู้เย็นก่อนนำมาใช้

3.1.6 สารละลายสำหรับหาปริมาณไนโตรเจน โดยวิธี Kjeldahl (Leonard, 1987)

สารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 40 เปอร์เซ็นต์

ชั่งโซเดียมไฮดรอกไซด์ 40 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร

สารละลายกรดบอริก 4 เปอร์เซ็นต์

ชั่งกรดบอริก 4 กรัม ละลายในน้ำกลั่น 100 มิลลิลิตร โดยให้

ความร้อนช่วยในการละลาย

สารละลายอินดิเคเตอร์

ชั่งเมธิลเรด 0.2 กรัม และ เมธิลลีนบลู 0.1 กรัม นำไปละลายในเอทานอล 95 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตร 150 มิลลิลิตร

3.2 การเก็บรักษาเชื้อแบคทีเรียที่เข้าในการทดลอง

3.2.1 การเก็บรักษาระยะสั้น

ใช้เข็ม (loop) เขี่ยเชื้อจาก stock แล้ว streak ลงบน Nutrient Agar (NA) Slant บ่มไว้ที่อุณหภูมิห้องจนเชื้อเจริญเต็มที่ (ประมาณ 18 ชั่วโมง) ปิดจุกด้วยพาราฟิล์ม เก็บไว้ที่อุณหภูมิ 4 องศาเซลเซียส จะเก็บได้นานประมาณ 2-3 เดือน

3.2.2 การเก็บรักษาระยะยาว

เลี้ยงเชื้อในหลอดทดลองที่บรรจุ Nutrient Broth ประมาณ 24 ชั่วโมง จนเชื้อเจริญ แล้วผสมกลีเซอรอล 50 เปอร์เซ็นต์ เทปิดทับผิวหน้า 1-2 เซนติเมตร

ปิดจุกด้วยพาราฟิล์ม เก็บไว้ที่ -20 องศาเซลเซียส จะเก็บได้นานประมาณ 1 ปี

### 3.3 การศึกษาการเจริญของเชื้อ

#### 3.3.1 การเตรียมเชื้อตั้งต้น ( starter inoculum )

ใช้เข็มเขี่ยเชื้อจาก NA-slant 1-2 loop ลงในอาหารเหลว ปริมาตร 100 มิลลิลิตร ซึ่งบรรจุในขวดรูปชมพู่ขนาด 250 มิลลิลิตร นำไปเขย่าด้วยเครื่องเขย่าที่ควบคุมอุณหภูมิได้ ที่ความเร็วรอบ 200 รอบต่อนาที อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส ประมาณ 16 ชั่วโมง เก็บตัวอย่างวัดความขุ่นของน้ำเลี้ยงเชื้อที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร ให้ได้ประมาณ 0.5

#### 3.3.2 การวัดการเจริญของเชื้อ

ใช้ปิเปตที่ผ่านการอบนิ่งฆ่าเชื้อแล้วดูดตัวอย่างมา 1 มิลลิลิตร นำไปเหวี่ยงให้ตกตะกอนด้วยเครื่องเซ็นตริฟิวจ์ ที่ความเร็วรอบ 3500 รอบต่อนาที เป็นเวลา 5 นาที แยกเอาส่วนที่เป็นน้ำใสทิ้ง และใช้น้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ล้างเซลล์ เติมน้ำกลั่น 5 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากัน แล้วนำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 420 นาโนเมตร โดยค่าที่วัดได้ไม่ควรเกิน 0.5 ( ถ้าเกินควรทำการเจือจางด้วยน้ำกลั่น )

### 3.4 การหาสูตรอาหารพื้นฐานที่เหมาะสมในการเลี้ยงเชื้อ

ถ่ายเชื้อจากเชื้อตั้งต้นที่เตรียมตามข้อ 3.3.1 ลงในอาหารพื้นฐานสูตรที่ 1 และ 2 ที่มีส่วนประกอบดังในข้อ 3.1.2 ปริมาตร 5 มิลลิลิตร โดยเลี้ยงเชื้อที่อุณหภูมิ 37 องศาเซลเซียส เขย่าให้อากาศด้วยความเร็วรอบเท่ากับ 200 รอบต่อนาที เก็บตัวอย่างทุกๆ 4 ชั่วโมง จนครบ 72 ชั่วโมง นำตัวอย่างที่ได้มาวัด การเจริญ แอคติวิตีของเอนไซม์ และ pH เปรียบเทียบและคัดเลือกสูตรอาหารที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการทดลองขั้นต่อไป

### 3.5 การวัดแอคติวิตีของเอนไซม์โปรตีเอส

เก็บตัวอย่างมาเหวี่ยงตกตะกอนแยกเซลล์ออก นำส่วนน้ำใสมาหา

แอกติวิตีโดยบ่มตัวอย่าง 0.1 มิลลิลิตร กับสารละลายเคซีน 0.5 เปอร์เซ็นต์ ที่ละลายในบัฟเฟอร์ 1 มิลลิลิตร เติมบัฟเฟอร์ 0.9 มิลลิลิตร นำไปแช่ในอ่างน้ำอุ่นที่ควบคุมอุณหภูมิไว้ที่ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที นำขึ้นจากอ่างน้ำอุ่นและแช่ลงในอ่างน้ำเย็นหยุดปฏิกิริยาทันทีโดยเติมสารละลาย 10 เปอร์เซ็นต์ ของกรดไตรคลอโรอะซิติก 2 มิลลิลิตร ผสมให้เข้ากันนำไปเหวี่ยงตกตะกอนที่ความเร็วรอบ 3,500 รอบต่อนาทีเป็นเวลา 10 นาที นำส่วนน้ำใสไปวัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 280 นาโนเมตร และนำค่าที่ได้มาคำนวณหาแอกติวิตีของเอนไซม์โดยเทียบหาปริมาณไทโรซีนที่เกิดจากการย่อยสลายเคซีนโดยเอนไซม์กับกราฟมาตรฐานไทโรซีนที่ความเข้มข้น 0-140 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร

กำหนดให้ 1 ยูนิตเอนไซม์เท่ากับ ปริมาณของไทโรซีน 1 ไมโครโมล ที่ได้จากการย่อยสลายเคซีนโดยเอนไซม์ที่สภาวะของการวัดแอกติวิตี ภายในเวลา 1 นาที

ในการวัดแอกติวิตีของเอนไซม์ทุกตัวอย่างจะต้องทำหลอดควบคุมด้วยสำหรับเปรียบเทียบหาปริมาณไทโรซีนที่ได้จากการย่อยสลายโดยเอนไซม์อย่างแท้จริง โดยทำการบ่มสารละลายเคซีนกับบัฟเฟอร์ที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาทีก่อนและหยุดปฏิกิริยาด้วย 10 เปอร์เซ็นต์ของกรดไตรคลอโรอะซิติก จากนั้นจึงค่อยเติมตัวอย่างลงไป นำไปเหวี่ยงตกตะกอนแยกส่วนน้ำใสมาวัดการดูดกลืนแสง ค่าการดูดกลืนแสงของปริมาณไทโรซีนที่เกิดจากการย่อยสลายเคซีนโดยเอนไซม์อย่างแท้จริงหาได้จากค่าการดูดกลืนแสงจากตัวอย่างหักออกจากค่าดูดกลืนแสงจากหลอดควบคุมแล้วจึงนำไปเปรียบเทียบหาปริมาณไทโรซีนจากกราฟมาตรฐาน

### 3.6 การหา pH ที่เหมาะสมในการตรวจหาแอกติวิตีของเอนไซม์แอลคาไลน์โพรตีเอส

pH ที่ใช้ในการทดลองคือ 7.5, 8.0, 9.0, 9.5, 10.0, 10.5 และ 11.0 โดยเตรียมบัฟเฟอร์ดังนี้ ฟอสเฟตบัฟเฟอร์ pH 7.5 และ 8.0 ทรีส-ไฮโดรคลอไรด์ pH 8.5 และ 9.0 คาร์บอเนต-ไบคาร์บอเนต pH 9.5, 10.0, 10.5 และ 11.0

การหา pH ที่เหมาะสมในการวัดแอกติวิตีของเอนไซม์โพรตีเอสทั้งหมด ทำโดยบ่มตัวอย่างกับเคซีน 0.5 เปอร์เซ็นต์ ที่ละลายในบัฟเฟอร์ชนิดต่างๆในอ่างน้ำอุ่นอุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 20 นาที และหยุดปฏิกิริยาโดยเติม 10 เปอร์เซ็นต์

ของกรดไตรคลอโรอะซิติก 2 มิลลิลิตร นำไปหยั่งให้ตกตะกอนที่ความเร็วรอบ 3,500 รอบต่อนาที เป็นเวลา 10 นาที เอาเฉพาะส่วนน้ำใสไว้วัดการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 280 นาโนเมตร โดยเปรียบเทียบกับกราฟมาตรฐานของไทโรซีนที่ละลายในบัฟเฟอร์ชนิดต่างๆ สำหรับการหา pH ที่เหมาะสมในการตรวจแอกติวิตีของแอลคาไลน์ ฟอสเฟสทำเหมือนกรณีแรกแต่บ่มตัวอย่างกับสารละลายบัฟเฟอร์ชนิดต่างๆ ที่มี EDTA ความเข้มข้น 5 มิลลิโมลาร์ก่อนเป็นเวลา 10 นาทีแล้วจึงนำไปบ่มกับเคซีนที่ละลายในบัฟเฟอร์ชนิดต่างๆต่อไป

### 3.7 การหาปริมาณโปรตีนโดยวิธีลอร์รี่ (Lowry, 1959)

ใช้ตัวอย่างที่ต้องการหาปริมาณโปรตีน 0.1 มิลลิลิตร ผสมกับสารละลายแอลคาไลน์คอปเปอร์ 3 มิลลิลิตร เขย่าให้เข้ากันแล้วตั้งทิ้งไว้ 10 นาที เติมฟีนอลรีเอเจนต์ 0.3 มิลลิลิตร เขย่าแล้วตั้งทิ้งไว้อีก 30 นาที นำไปวัดค่าการดูดกลืนแสงที่ความยาวคลื่น 650 นาโนเมตร นำค่าที่วัดได้ไปเปรียบเทียบกับกราฟโปรตีนมาตรฐาน (BSA) ที่ความเข้มข้น 0-100 ไมโครกรัมต่อมิลลิลิตร

### 3.8 การหาปริมาณไนโตรเจนทั้งหมดโดยวิธี Kjeldahl (Leonard, 1987)

ใช้ตัวอย่างวัตถุที่ใช้เป็นแหล่งไนโตรเจน 1-2 มิลลิลิตร เติมคตาไลสต์ (โพแทสเซียมซัลเฟต 95 กรัม คอปเปอร์ซัลเฟต 5 กรัม) 7 กรัม และกรดซัลฟูริกเข้มข้น 15 มิลลิลิตร นำไปอุ่นบนเตาหลุมจนได้สารละลายสีเขียวใส ทิ้งไว้ให้เป็น แล้วเติมน้ำกลั่น 50 มิลลิลิตร นำตัวอย่างไปกลั่นด้วยเครื่องกลั่น Buchi โดยเติมสารละลายโซเดียมไฮดรอกไซด์ 40 เปอร์เซ็นต์ จำนวน 50 มิลลิลิตร นำเอาขวดที่บรรจุกรดบอริก 4 เปอร์เซ็นต์ 100 มิลลิลิตร ซึ่งเติมสารละลายอินดิเคเตอร์ 2-3 หยดมารองรับสารละลายที่กลั่นได้จนกระทั่งมีปริมาตรรวม 200 มิลลิลิตร หรือสีของสารละลายเปลี่ยนไปเป็นสีม่วง แล้วจึงนำไปไตเตรทกับสารละลายกรดไฮดรอกลอร์ริกที่ทราบความเข้มข้นแน่นอน ไตเตรทจนสีของสารละลายเปลี่ยนกลับเป็นสีเขียวใส คำนวณหาปริมาณของไนโตรเจนจากสูตรข้างล่างนี้



$$\text{เปอร์เซ็นต์ไนโตรเจน} = \frac{(A-B) \times C \times 1.4}{V}$$

A = ปริมาตรกรดไฮดรคลอริกที่ใช้ไตเตรทตัวอย่าง

B = ปริมาตรกรดไฮดรคลอริกที่ใช้ไตเตรทแบลงค์

C = ความเข้มข้นของกรดไฮดรคลอริก

V = ปริมาตรของตัวอย่างที่ใช้

### 3.9 การหาแหล่งวัตถุดิบที่เหมาะสมจะใช้เป็นแหล่งไนโตรเจนในอาหารเลี้ยงเชื้อ

#### 3.9.1 การหาชนิดของวัตถุดิบที่เหมาะสม

หาปริมาณของวัตถุดิบเริ่มต้นที่จะใช้โดยใช้สารสกัดจากยีสต์เป็นตัวศึกษา แปรผันปริมาณดังนี้ 0.1, 1.0, 2.0 และ 3.0 เปอร์เซ็นต์ เลี้ยงเชื้อติดตามการเจริญและการสร้างเอนไซม์ เพื่อคัดเลือกปริมาณของสารสกัดจากยีสต์ที่เหมาะสมในการเจริญและการสร้างเอนไซม์ดีที่สุด

เมื่อคัดเลือกปริมาณที่เหมาะสมได้แล้วทดลองเปรียบเทียบกับวัตถุดิบ กากถั่วเหลือง กากเมล็ดทานตะวัน กากมะพร้าว วิกทูลูเตน คอร์นกลูเตน ซึ่งเตรียมแยกเป็น 2 วิธีดังกล่าวในข้อ 3.1.3 และใช้วัตถุดิบเหล่านี้เป็นแหล่งไนโตรเจนในสูตรอาหารที่ได้จากการทดลองในข้อ 3.4 วัดการเจริญ แอคติวิตีของเอนไซม์แอลคาลีนโพรตีเอส pH และปริมาณโปรตีน เลือกวัตถุดิบที่ให้ผลของการเจริญและการสร้างเอนไซม์สูง

#### 3.9.2 การใช้วัตถุดิบผสม

ใช้วัตถุดิบที่คัดเลือกได้จากข้อ 3.9.1 และสารสกัดจากยีสต์นำมาผสมกันในอัตราส่วน 1:1 ท้าการเลี้ยงเชื้อเปรียบเทียบผลที่ได้กับการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว

#### 3.9.3 การหาปริมาณวัตถุดิบผสมที่เหมาะสม

ท้าการเลี้ยงเชื้อโดยแปรผันปริมาณของวัตถุดิบผสมที่คัดเลือกได้จากข้อ

3.9.1 และ 3.9.2 ดังนี้คือ 0.5, 1.0, 2.0, 3.0 และ 4.0 เปอร์เซ็นต์ วัดการเจริญ แอคติวิตี pH และ ปริมาณโปรตีน

### 3.10 การหาแหล่งวัตถุดิบที่เหมาะสมจะใช้เป็นแหล่งคาร์บอนในอาหารเลี้ยงเชื้อ

#### 3.10.1 การหาชนิดของวัตถุดิบที่เหมาะสม

หาปริมาณของวัตถุดิบเริ่มต้นที่จะใช้โดยใช้กลูโคสเป็นตัวศึกษาโดยแปรผัน ปริมาณดังนี้ 0, 0.25, 0.5, 0.75 และ 1.0 เปอร์เซ็นต์ เลี้ยงเชื้อในสูตรอาหารโดยมี วัตถุดิบที่คัดเลือกได้จากข้อ 3.9.3 เป็นแหล่งไนโตรเจน วัดการเจริญ แอคติวิตี เอนไซม์และ pH คัดเลือกปริมาณกลูโคสที่เหมาะสมในการเจริญและการสร้างเอนไซม์ดีที่สุด

เมื่อคัดเลือกปริมาณที่เหมาะสมได้แล้วทำการทดลองโดยใช้วัตถุดิบต่อไปนี้ เป็นแหล่งคาร์บอนแทนกลูโคส คือ ซีเตรท, กลูตาเมท, ไฮโดรไลเสทของแป้งมันสำปะหลัง, แป้งข้าวเหนียว และแป้งข้าวโพด คัดเลือกวัตถุดิบที่เหมาะสมเพื่อใช้ในการทดลองต่อไป

#### 3.10.2 การใช้วัตถุดิบผสม

ใช้วัตถุดิบที่ได้จากข้อ 3.10.1 ผสมกันในอัตราส่วน 1:1 ทำการเลี้ยง เชื้อและเปรียบเทียบผลที่ได้กับการใช้วัตถุดิบเพียงชนิดเดียว

#### 3.10.3 การหาปริมาณวัตถุดิบที่เหมาะสม

ทำการเลี้ยงเชื้อโดยแปรผันปริมาณของวัตถุดิบที่คัดเลือกได้จากข้อที่

3.10.1 และ 3.10.2 ดังนี้คือ 0, 0.25, 0.5, 0.75 และ 1.0 เปอร์เซ็นต์ วัดการ เจริญเชื้อ แอคติวิตีและการเปลี่ยนแปลงของ pH

### 3.11 การขยายส่วนในการผลิตและหาสภาวะการขยายให้อากาศที่เหมาะสม

เลี้ยงเชื้อในอาหารโดยมีวัตถุดิบที่คัดเลือกได้จากข้อที่ 3.9 และ 3.10 เป็นแหล่งไนโตรเจนและคาร์บอนตามลำดับ โดยขยายส่วนขึ้นจากการเลี้ยงในขวดขนาด 500 มิลลิลิตรบรรจุอาหารเลี้ยงเชื้อ 150 มิลลิลิตร เป็นขวดขนาด 1 ลิตร ที่มีอาหารเลี้ยงเชื้ออยู่

300 มิลลิลิตร นำไปเขย่าให้อากาศด้วยเครื่องเขย่าที่ควบคุมอุณหภูมิไว้ที่ 37 องศาเซลเซียส แปรผันจำนวนรอบในการเขย่าให้อากาศเป็น 100, 150, 200, 250 และ 300 รอบต่อนาที เปรียบเทียบหาจำนวนรอบในการเขย่าที่ทำให้ผลการเจริญและการผลิตเอนไซม์ดีที่สุด เตรียมเอนไซม์ในปริมาณมากเพื่อใช้งานขั้นตอนต่อไป

### 3.12 การเตรียมเอนไซม์ในรูปผงและความเสถียรของเอนไซม์ที่อุณหภูมิต่างๆ

#### 3.12.1 การเตรียมเอนไซม์ในรูปผง

วิธีที่ 1 ตกตะกอนด้วยเกลือแอมรเนียมซัลเฟต โดยนำน้ำเลี้ยงเชื้อที่แยกเซลล์ออกแล้วชงอยู่ในอ่างน้ำแข็งมาเติมแอมรเนียมซัลเฟตที่บดละเอียด 70 เปอร์เซ็นต์ (472 กรัมต่อน้ำเลี้ยงเชื้อ 1 ลิตร) โดยค่อยๆเติมทีละน้อย คนเบาๆจนแอมรเนียมซัลเฟตละลายหมดแล้วจึงนำไปตั้งทิ้งไว้ในตู้เย็น 1 คืน เหยียงตกตะกอนที่ความเร็วรอบ 5,000 รอบต่อนาที เป็นเวลา 30 นาที แยกเอาเฉพาะส่วนที่เป็นตะกอนมากรองผ่านกระดาษกรองเบอร์ 42 และล้างตะกอนด้วยสารละลายอิมิตาโซลบีฟเฟอร์ 0.1 โมลาร์ pH 7.6 นำไปอบแห้งที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส เป็นเวลา 2 ชั่วโมง บดเอนไซม์ที่อบแห้งแล้วให้เป็นผง ชั่งน้ำหนักเอนไซม์ผงที่ได้

วิธีที่ 2 ตกตะกอนด้วยเกลือโซเดียมซัลเฟต ทำการตกตะกอนเหมือนกับการตกตะกอนด้วยแอมรเนียมซัลเฟต แต่ใช้โซเดียมซัลเฟต 30 เปอร์เซ็นต์แทน

วิธีที่ 3 ตกตะกอนด้วยเอธานอล เตรียมเอธานอล 95 เปอร์เซ็นต์ ปริมาตร 3 เท่าของปริมาตรน้ำเลี้ยงเชื้อที่จะใช้ในการตกตะกอน โดยค่อยๆเติมเอธานอล 95 เปอร์เซ็นต์ ลงในน้ำเลี้ยงเชื้อที่แยกเซลล์ออกแล้ว คนเบาๆจนกระทั่งเกิดตะกอนสีขาวขุ่น นำไปเหยียงตกตะกอนแยกตะกอนมากรองและนำไปอบแห้งที่อุณหภูมิ 45 องศาเซลเซียส 18 ชั่วโมง ทำการบดเอนไซม์ที่อบแห้งและชั่งน้ำหนักเอนไซม์ผงที่ได้

วิธีที่ 4 ทำให้เข้มข้นด้วยวิธี Ultra-filtration และทำแห้งโดยวิธี Lyophilization นำน้ำเลี้ยงเชื้อที่แยกเซลล์ออกแล้วมาทำ Ultra-filtration โดยลดปริมาตรเหลือ 1 ใน 3 โดยกรองผ่านเมมเบรนที่มี molecular weight cut off 10,000 นำส่วนที่ได้จากการทำ Ultra-filtration แล้วไปทำ Lyophilization

จนได้เอนไซม์ที่อยู่ในรูปผง ชั่งน้ำหนักที่ทำได้

เปรียบเทียบปริมาณและแอกติวิตีของเอนไซม์ผงที่เตรียมได้จากแต่ละวิธี และคัดเลือกวิธีที่เหมาะสมที่สุดในการเตรียมเอนไซม์ผง

### 3.12.2 การทดสอบความสามารถในการเก็บเอนไซม์ผงที่อุณหภูมิต่างๆ

เตรียมเอนไซม์ผงโดยวิธีที่เหมาะสมซึ่งได้จากการทดลองในข้อที่ 3.12.1 แบ่งเอนไซม์ที่ทำได้ส่วนน้ำบ่มที่อุณหภูมิ -20, 4, 18-22, 30, 45 และ 60 องศาเซลเซียส เก็บตัวอย่างมาหาแอกติวิตีเป็นระยะๆ เปรียบเทียบกับแอกติวิตีเอนไซม์ผงที่เตรียมได้ก่อนที่จะนำมาบ่มที่อุณหภูมิต่างๆ หาค่าแอกติวิตีที่เหลือโดยเทียบเป็นเปอร์เซ็นต์แอกติวิตีสัมพัทธ์